Université Abdelmalek Essaadi
FST-Tanger

Année universitaire 2010-2011
MIPC-GE/GM-BCG
Semestre I
Durée 1h30 min

Examen de T.P C111 et C1301

Exercice n°1 :

Soit l'acide commercial concentré **HA** de masse molaire **80**g/mol. Sa densité est de **1,2** Kg/l, son pourcentage massique est de **40%**.

1- Calculez la normalité de l'acide commercial **HA**.
2- Quel volume doit-t-on prélever de cet acide pour préparer une solution (a) de **10±0,1**ml à **0,6±0,001**N ?
3- Le dosage de la solution (a) par une solution de base forte **B 0,3±0,001**N montre que le point d'équivalence est obtenu lorsqu'on a versé **19,7±0,1** ml de la base **B**. Calculer dans ce cas la normalité N' de l'acide **HA** et son incertitude. commentez

Exercice n°2 :

Sachant que la soude NaOH se carbonate au contact de CO_2 de l'air en donnant une solution de soude carbonatée, ($NaOH, Na_2CO_3$). Le dosage de cette solution basique montre que sa normalité Nb = (0,098±0,002)mol/l.

1- Ecrire la réaction de carbonatation de la soude NaOH.
2- Que représente Nb ?
3- Comment doit-t-on procéder pour doser uniquement la soude NaOH de cette solution ? Ecrire la réaction de précipitation qui a lieu.

Exercice n°3 :

Lors du dosage d'une solution de FeSO4 (couple redox Fe^{3+}/fe^{2+}), on utilise une solution de permanganate de potatium (couple redox MnO_4^-/Mn^{2+}) en milieu acide sulfuriques.

1- Quel est le rôle de l'acide dans ce dosage ?
2- Ecrire les différents réactions qui se produisent lors de ce dosage (demi réaction, réaction bilan et globale)
3- Est-ce que ce dosage est un dosage en retour ? justifier
4- Sinon comment on peut appeler ce dosage ?

ETUSUP .com

ETUSUP.com

Programmation
Cours
Informatique
Optique
Chimie
Algébre
Corrigés
Mathématiques
Travaux Pratiques
Electricité
Physique
Résumés
Analyse
Diapo
Exercices
Livres
Contrôles Continus
Langues
MTU
Mécanique
Thermodynamique
Divers
Multimedia
Economie
Travaux Dirigés
Droit
Chimie Organique

et encore plus..